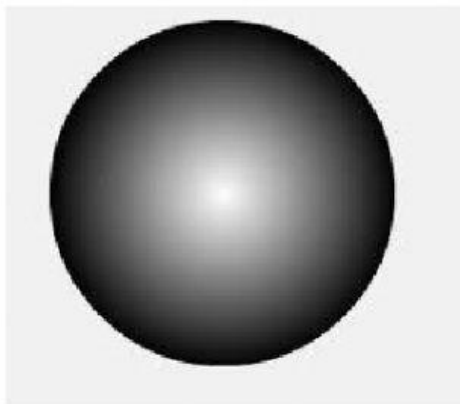
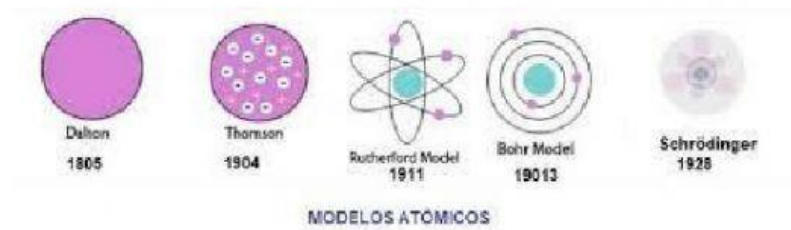
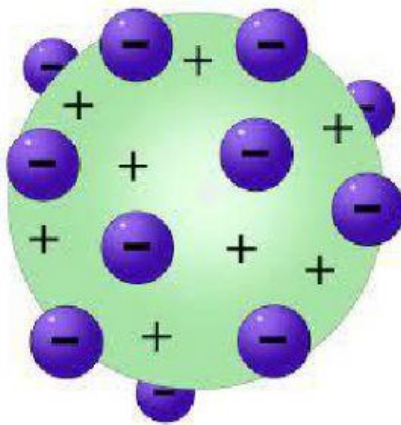


# MODELS ATÒMICS

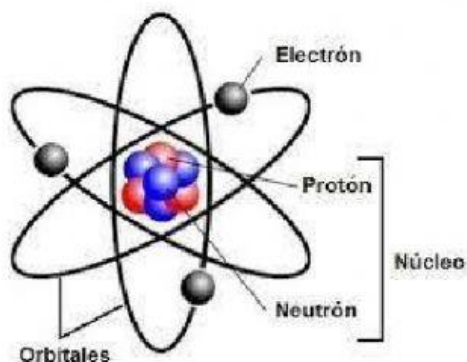


model de Dalton



model de Thomson

[Simulació experiment de Rutherford](#)



Model de Rutherford

1. Segons el model de Rutherford en el nucli atòmic hi ha:
  - ☐ protons i electrons
  - ☐ protons i neutrons
  - ☐ neutrons
  
2. A l'experiment de Rutherford les partícules alfa positives reboten perquè:
  - ☐ "xoquen" contra els electrons de l'escorça atòmica
  - ☐ "xoquen" contra els protons de l'escorça
  - ☐ "xoquen" contra els protons del nucli
  
3. A l'experiment de Rutherford les partícules alfa es desvien perquè:
  - ☐ Passen molt a prop del nucli
  - ☐ "xoquen" contra el nucli
  - ☐ passen molt allunyades del nucli
  
4. Segons el model de Thomson:
  - ☐ els electrons són a l'escorça, molt allunyats del nucli
  - ☐ els electrons es troben incrustats a l'àtom
  - ☐ els electrons es troben al nucli de l'àtom
  
5. Si el model de Thomson hagués estat vàlid:
  - ☐ les partícules alfa, positives, s'haurien desviat molt
  - ☐ les partícules alfa, positives, haurien rebotat
  - ☐ les partícules alfa, positives, no s'haurien desviat gairebé
  
6. Al estar la massa de l'àtom concentrada quasi tota al nucli, com serà aquest nucli?
  - ☐ poc dens
  - ☐ molt dens
  - ☐ igual de dens que l'àtom complet

7. L'àtom, respecte al nucli, és:

- ☐ 100 vegades més gran
- ☐ 1000 vegades més gran
- ☐ 10000 vegades més gran

8. Indica la resposta correcta:

- ☐ Entre el nucli i l'escorça hi ha aire
- ☐ Entre el nucli i l'escorça hi ha el buit
- ☐ Entre el nucli i l'escorça hi ha altres partícules

9. Indica les frases que són falses (n'hi pot haver més d'una):

- ☐ la càrrega positiva es troba al nucli
- ☐ els electrons es troben al nucli
- ☐ els electrons tenen càrrega positiva